(19)日本国特許庁(JP) (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平8-325146

(43)公開日 平成8年(1996)12月10日

(51) Int.Cl. ⁶ 識別記号 庁内整理番号 F I 技 A 6 1 K 31/415 A E D 9/20 D D E S 31/645 A B N 45/00 審査請求 未請求 請求項の数4 O L (全 8 頁) 最終 (21) 出願番号 特願平7-127786 (72) 発明者 上野 靖彦 静岡県三島市佐野見晴台 2 - 1 - (72) 発明者 正田 友章	1-45 ± - 1-44
9/20 月 日本	支術表示箇所
E 31/645 ABN 45/00 審査請求 未請求 請求項の数4 OL (全 8 頁) 最終 (21)出願番号 特願平7-127786 (71)出願人 000001029 協和醗酵工業株式会社 東京都千代田区大手町1丁目6部 (72)発明者 上野 靖彦 静岡県三島市佐野見晴台2-1・	
31/645 ABN 31/645 ABN 45/00 接査請求 未請求 請求項の数4 OL (全 8 頁) 最終 (21)出願番号 特願平7-127786 (71)出願人 000001029 協和醗酵工業株式会社 東京都千代田区大手町1丁目6元 (72)発明者 上野 靖彦 静岡県三島市佐野見晴台2-1・	
45/00 接着	
審査請求 未請求 請求項の数4 OL (全 8 頁) 最終 (21)出願番号 特願平7-127786 (71)出願人 000001029 協和醗酵工業株式会社 東京都千代田区大手町1丁目6部 (72)発明者 上野 靖彦 静岡県三島市佐野見晴台2-1・	
(21)出願番号 特願平7-127786 (71)出願人 000001029 協和醗酵工業株式会社 東京都千代田区大手町1丁目6章 (72)発明者 上野 靖彦 静岡県三島市佐野見晴台2-1・	
(22)出願日 平成7年(1995) 5月26日	最終頁に続く
(22)出願日 平成7年(1995) 5月26日 東京都千代田区大手町1丁目6者 (72)発明者 上野 靖彦 静岡県三島市佐野見晴台2-1・	
(72)発明者 上野 靖彦 静岡県三島市佐野見晴台 2 — 1 ·	
静岡県三島市佐野見晴台2-1	番1号
(79) 整阳老、江田、大幸	-2
(12)	
静岡県三島市加茂8-16	
(72)発明者 斉藤 直浩	
静岡県沼津市大岡2763-2	

(54) 【発明の名称】 医薬組成物

(57)【要約】

【目的】 高含量の薬物を含有する製剤において、打錠 しやすく溶出性および生体への吸収性に優れた小型化さ れた錠剤を開発する。

【構成】 微粒子化した薬物成分および界面活性剤また は有機酸塩からなる核と部分アルファ化デンプンとを含 有することを特徴とする医薬組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 微粒子化した薬物活性成分および界面活 性剤または有機酸塩からなる核と部分アルファ化デンプ ンとを含有することを特徴とする医薬組成物。

【請求項2】 有機酸塩がクエン酸三ナトリウム、コハ ク酸二ナトリウム、酢酸ナトリウム、酢酸カリウムおよ びグルタミン酸ナトリウムからなる群から選ばれる請求 項1記載の組成物。

【請求項3】 薬物活性成分が、バルプロ酸またはその 塩、マクロライド系抗生物質、スルホアミド系経口血糖 10 降下剤、非ステロイド性抗炎症剤、サルファ剤およびト ロンボキサンA2 拮抗剤からなる群から選ばれる請求項 1または2記載の組成物。

【請求項4】 トロンボキサンA2 拮抗剤が11-〔2 - (5, 6-ジメチル-1-ベンゾイミダゾリル) エチ リデン] - 6, 11-ジヒドロジベンゾ〔b, e] オキ セピン-2-カルボン酸またはその塩である請求項3記 載の組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は崩壊性、溶出性並びに吸 収性の改善された経口投与用製剤に関する。

[0002]

【従来の技術】固形製剤、特に汎用される錠剤中の薬物 活性成分を効率良く消化管から吸収させバイオアベイラ ビリティーを高めることは製剤学上の課題の一つであ る。一錠中に大量の薬物活性成分を含有する製剤は、崩 壊時間が長く、溶出率が低下し、そのためバイオアベイ ラビリティーの低下を生じることが知られている。かか るバイオアベイラビリティーの低下を防止するために錠 30 剤径の拡大が図られたが服用しにくいという問題があ る。

【0003】製剤学的にバイオアベイラビリティーの低 下を防止する方法としては、薬物活性成分を1. 有機溶 媒に溶解しゼラチンカプセルに充填した軟カプセル剤と する方法、2. 高分子と共に溶媒に溶解し速やかに乾燥 して固体分散体とするか、または高分子と共に溶融して 固体分散体とする方法、3. 有機溶媒に溶解した後、多 孔性物質に微粒子状に吸着させて表面積を増大する方 法、4. 高分子の添加剤と共に混合粉砕し非晶質とする 40 方法、5. 薬物活性成分を単独あるいは添加剤と共に粉 砕し微粒子化する方法、6. 界面活性剤を製剤基剤に混 合する方法等があげられるが、1~4の方法は高含量化 が難しい等の問題がある。

【0004】5の微粒子化法においては、薬物活性成分 のみを微粒子化した製剤(特開平5-97670号公 報)や、糖あるいは糖アルコールと共に混合粉砕し超微 粒子化する方法(特開平3-66613号公報)が知ら れている。また、6の界面活性剤を製剤基剤に混合する ことにより薬物の製剤からの放出が促進される方法が知 50 物活性成分を微粒子化すればよい。微粒子の径は30μ

られている〔ドラック デベロップメント アンド イ ンダストリアル ファーマシー, 16巻, 10号, 17 17頁, 1990年; 同, 12巻, 6号, 851頁, 1 986年〕。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】薬物微粒子の直径を小 さくするほどバイオアベイラビリティーが向上するが、 薬物活性成分単独では直径数μm程度にしか粉砕でき ず、それ以上の超微粒子を得るのは不可能である。糖あ るいは糖アルコールとの混合粉砕ではサブミクロン程度 の粉砕が可能であるが、糖あるいは糖アルコールが医薬 品原末の5~10倍程度必要であり、小型で薬物活性成 分が高含量の製剤を得るのは難しい。また、界面活性剤 を製剤基剤に混合する方法は、薬物の製剤からの放出は 促進されるが打錠時にステイッキングが生じるため、製 剤方法として好ましくない。

【0006】本発明の目的は、打錠しやすく溶出性およ び生体への吸収性に優れた小型化された錠剤を提供する ことにある。

20 [0007]

【課題を解決するための手段】本発明は、微粒子化した 薬物活性成分および界面活性剤または有機酸塩からなる 核と部分アルファ化デンプンとを含有することを特徴と する医薬組成物に関する。本発明においては、微粒子化 した薬物活性成分を造粒して得た顆粒に界面活性剤また は有機酸塩を噴霧して核顆粒を形成させた後、部分アル ファ化デンプン等の基剤と混合して打錠するため、打錠 障害が生じることなく溶出性に優れた医薬組成物が提供 される。

【0008】本発明において薬物活性成分としては、錠 剤として使用されるものであればいずれでもよいが、錠 剤中の含有量が多い薬物活性成分に適用するのが好まし い。例えばバルプロ酸またはその塩、アセチルスピラマ イシン等のマクロライド系抗生物質、グリブソール等の スルホアミド系経口血糖降下剤、ケトフェニルブタゾン 等の非ステロイド性抗炎症剤、スルファメトピラジン等 のサルファ剤、レポドパ、酢酸メドロキシプロゲストロ ン、11-〔2-(5,6-ジメチル-1-ベンゾイミ ダゾリル) エチリデン〕 - 6, 11-ジヒドロジベンゾ 〔b, e〕オキセピン-2-カルボン酸またはその塩 (特開平2-91041) 等のトロンボキサンA2 拮抗 剤があげられる。これら化合物の塩としては、ナトリウ ム塩、カリウム塩等の金属塩があげられる。本医薬組成 物1錠中の薬物活性成分の含有量は通常1~80重量% 程度でよいが、好ましくは30~80重量%、より好ま しくは30~60重量%である。

【0009】薬物活性成分の微粒子化は、どのような方 法を用いてもよいが、ジェット粉砕法、ハンマーミル法 等により通常の高速攪拌粉砕機、衝撃粉砕機を用いて薬 m以下、好ましくは10μm以下である。

【0010】本発明において用いられる界面活性剤は、 経口製剤で許容される界面活性剤ならいかなるものでも よいが、ポリソルベート80、ポリオキシエチレン硬化 ヒマシ油60、ショ糖脂肪酸エステル類、ラウリル硫酸 ナトリウム等があげられ、好ましくはラウリル硫酸ナト リウムがあげられる。本発明で用いられる界面活性剤の 添加量は、薬物活性成分に対して1~2重量%程度が好 ましい。添加量が1重量%未満では効果がなく、2重量 %を越えると硬度が低下し、摩損・かけの原因となる。

【0011】本発明において用いられる有機酸塩は、経 口製剤で許容される有機酸塩ならいずれでもよいが、好 ましくは、クエン酸三ナトリウム、コハク酸二ナトリウ ム、酢酸ナトリウム、酢酸カリウム、グルタミン酸ナト リウムなどがあげられ、好ましくはクエン酸三ナトリウ ムが用いられる。本発明で用いられる有機酸塩の添加量 は、薬物活性成分に対して0.5~4重量%、好ましく は2~4重量%である。添加量が0.5重量%未満では 効果が無く、4重量%を越えるとスティッキングなどの 打錠障害の原因となる。

【0012】本発明で用いられる部分アルファ化デンプ ンは、トウモロコシデンプンを水と共に加熱して、でん ぷん粒を破壊することなくアルファ化したものを急速に 乾燥したものであればいかなるものでもよく、市販のP CS(旭化成工業株式会社製)、スターチ1500(日 本カラコン株式会社製)等があげられる。部分アルファ 化デンプンは、薬物活性成分に対して通常1~40重量 %程度、好ましくは20~30重量%加える。

【0013】本発明の医薬組成物は通常錠剤である。

【0014】以下に、本発明の医薬組成物の製造方法を 30 説明する。薬物活性成分をジェット粉砕法、ハンマーミ ル法等により微粒子化した後、結合剤を加えて攪拌造粒 法あるいは流動層造粒法等の一般的な造粒法により核顆 粒を調製し、ついで界面活性剤を $2.5 \sim 5.0W/V$ %溶解した水溶液あるいは1.25~10.0W/V% の有機酸塩を含有した水溶液を流動層造粒機により該顆 粒に噴霧した後、部分アルファ化デンプンおよび製剤上 常用される添加剤と混合し打錠、成型する(医薬品の開 発, 第11巻製剤の単位操作と機械, 1989年広川書 店刊)ことにより、本発明の医薬組成物が得られる。

【0015】結合剤としては、ヒドロキシプロピルセル ロース、ヒドロキシプロピルメチルセルロース、ポリビ ニルアルコール、プルランなどが挙げられる。結合剤の 添加量は薬物活性成分に対して1~3重量%、より好ま しくは2~3重量%である。

【0016】製剤上常用される添加剤としては、通常用 いられる賦形剤、崩壊剤、滑沢剤等の中から主薬の安定 性をそこなわず、かつ錠剤特性に影響を与えないもので あればよく、例えば賦形剤としては乳糖、馬鈴薯デンプ ン、トウモロコシデンプン、結晶セルロース、白糖、マ $50~\rm L$ という)〕 $3\,
m m\,g\,e$ 用いて撹拌造粒法により造粒し核

ンニトール、炭酸カルシウム、リン酸カルシウム等があ げられる。崩壊剤としては、カルボキシメチルセルロー ス、カルボキシメチルセルロースカルシウム、低置換度 ヒドロキシプロピルセルロース、デンプングリコール酸 ナトリウム、ポリビニルポリプラスドン、クロスカルメ

ロースナトリウム等があげられる。滑沢剤としては、ス テアリン酸、ステアリン酸マグネシウム、タルク、軽質 無水ケイ酸、コロイド状シリカ等があげられ、これらの 添加剤を単独あるいは組み合わせて用いてもよい。

10 【0017】賦形剤の添加量は、薬物活性成分に対して 通常0~70%、好ましくは0~30%であり、崩壊剤 の添加量は、薬物活性成分に対して1~50重量%、好 ましくは25~30重量%である。滑沢剤の添加量は、 薬物活性成分に対して0.5~3重量%、好ましくは1 ~2重量%である。

【0018】本発明の錠剤には必要に応じて通常の剤皮 を施してフィルムコーティング錠や糖衣錠、腸溶性フィ ルムコーティング錠とすることができる。フィルムコー ティング剤皮の成分としては、水溶性高分子のヒドロキ 20 シプロピルメチルセルロース、ヒドロキシプロピルセル ロース、胃溶性高分子のメタアクリル酸メチル・メタア クリル酸ブチル・メタアクリル酸ジメチル・アミノエチ ル共重合体〔オイラギッド(以下、 Eudragit という) E100; ロームファーマ社製(以下、Rohm Pharma とい う) 〕、ポリビニルアセタールジエチルアミノアセテー ト(AEA; 三共株式会社製)、腸溶性高分子のメタアクリ ル酸・アクリル酸エチル共重合体(Eudragit L100-55; R ohm Pharma)、メタアクリル酸・メタアクリル酸メチル 共重合体(Eudragit L100, S100; Rohm Pharma)、ヒドロ キシプロピルメチルセルロースアセテートサクシネー ト、ヒドロキシプロプルメチルセルロースフタレート、 カルボキシメチルエチルセルロース、不溶性高分子とし てエチルセルロース、アクリル酸エチル・メタアクリル 酸メチル・メタアクリル酸塩化トリメチル・アンモニウ ムエチル共重合体(Eudragit RS; Rohm Pharma) 等があ げられる。糖衣成分としては、白糖、炭酸カルシウム、 ゼラチン等が挙げられる。

【0019】以下に実施例を挙げて本発明をさらに詳細 に説明する。なお、これらの実施例は本発明を限定する ものではない。

[0020]

【実施例】

【0021】実施例1(組成物1)

ジェット粉砕法により微粒化したソジウム(E)-11 −〔2−(5,6−ジメチル−1−ベンゾイミダゾリ ル) エチリデン] - 6, 11 - ジヒドロジベンゾ〔b,e] オキセピン-2-カルボキシレートモノハイドレー ト(以下、化合物Aという)100mgをヒドロキシプ ロピルセルロース〔日本曹達株式会社製、(以下、IPC-

顆粒を調製した。得られた核顆粒にラウリル硫酸ナトリ ウム〔日光ケミカルズ株式会社製(以下、SLS とい う)〕溶液を流動層コーティング装置を用いて、SLS が 化合物Aに対し1重量%(以下、単に%で表す)になる ように噴霧した。ついで得られた該顆粒に部分アルファ 化デンプン〔旭化成工業株式会社製、(以下、PCS とい う) 〕 28.3 mg、低置換度ヒドロキシプロピルセル ロース〔信越化学工業株式会社製、(以下、L-HPC とい う)〕 27.0 mg、ポリビニルポリプラスドンXL-10〔GAFケミカル社製(以下、PVPP XL-10という)〕1 8. 0 mg、軽質無水ケイ酸〔フロイント産業製(以 下、アドソリダー101 という)〕0.9mg、ステアリ ン酸マグネシウム〔堺化学株式会社製、(以下、Mg-St という)〕1.8mgを添加し、常法により打錠して組 成物1(錠剤)を得た。なお得られた錠剤の直径は8m mであった。

【0022】実施例2(組成物2)

ジェット粉砕法により微粒化した化合物A100mgをポリビニルアルコール〔日本合成化学工業株式会社製(以下、PVAという)〕3.0mgを用いて撹拌造粒法20により造粒し核顆粒を調製した。この核顆粒に化合物Aに対しSLS2%となるように流動層コーティング装置を用いてSLS溶液を噴霧した。ついでPCSを27.3mgにする以外は実施例1と同様の方法で添加剤を加え組成物2(錠剤)を得た。

【0023】実施例3(組成物3)

SLS が化合物Aに対し1%となるように流動層コーティング装置を用いてSLS溶液を核顆粒に噴霧し、PCSを28.3mgにする以外は実施例2と同様の方法で組成物3(錠剤)を得た。

【0024】実施例4(組成物4)

実施例1と同様の方法で化合物AをHPC-L を用いて攪拌 造粒法で造粒し核顆粒を調製した後、得られた核顆粒に クエン酸三ナトリウムが化合物Aに対して4%となるよ うに流動層コーテイング装置を用いてクエン酸三ナトリ ウム溶液を噴霧し、PCSを25.3mgにする以外は 実施例1と同様の方法により錠剤を製造し組成物4(錠 剤)を得た。

【0025】実施例5(組成物5)

クエン酸三ナトリウムを化合物Aに対し2%となるように流動層コーティング装置を用いて噴霧し、PCSを27.3mgにする以外は実施例4と同様の方法により組成物5(錠剤)を得た。

【0026】実施例6(組成物6)

クエン酸三ナトリウムを化合物Aに対し1%となるように流動層コーティング装置を用いて噴霧し、PCSを28.3mgにする以外は実施例4と同様の方法により組成物6(錠剤)を得た。

【0027】実施例7(組成物7)

クエン酸三ナトリウムを化合物Aに対し0.5%となる 50

ように流動層コーティング装置を用いて噴霧し、PCS を28.8mgにする以外は実施例4と同様の方法によ

り組成物7(錠剤)を得た。

(4)

クエン酸三ナトリウムの代わりコハク酸二ナトリウムを 用いる以外は実施例4と同様の方法により組成物8(錠 剤)を得た。

【0029】実施例9(組成物9)

【0028】実施例8(組成物8)

クエン酸三ナトリウムの代わり酢酸ナトリウムを用いる 10 以外は実施例4と同様の方法により組成物9(錠剤)を 得た。

【0030】実施例10(組成物10)

クエン酸三ナトリウムの代わり酢酸カリウムを用いる以外は実施例4と同様の方法により組成物10の錠剤を得た。

【0031】実施例11(組成物11)

クエン酸三ナトリウムの代わりグルタミン酸ナトリウム を用いる以外は実施例4と同様の方法により組成物11 (錠剤)を得た。

【0032】実施例12(組成物12)

実施例4で得た錠剤にあらかじめ調製したヒドロキシプロピルメチルセルロース、酸化チタン、マクロゴール6000からなるコーティング液をハイコータHC-48(フロイント産業製)を用いてコーティングし、フィルムコーティング錠を得た。

【0033】実施例13(組成物13)

SLS が微粒化した化合物Aに対し4重量%となるように 流動層コーティング装置を用いてSLS 溶液を噴霧し、P CSを25.3mgにする以外は実施例3と同様の方法 30 にて組成物13(錠剤)を得た。

【0034】実施例14(組成物14)

SLS が微粒化した化合物Aに対し0.5重量%となるように流動層コーティング装置を用いてSLS 溶液を噴霧し、PCSを28.8mgにする以外は実施例3と同様の方法にて組成物14(錠剤)を得た。

【0035】参考例1 (組成物a)

微粒化した化合物A100mgをIPC-L 2mgを用いて 撹拌造粒法により造粒したのち直打用乳糖〔太陽化学社 製;タブレトース(以下、Tablettoseという)〕21. 3mg、IPC-L 36mg、PVPP XL-1018mg、アドソ リダー1010.9mg、Mg-St 1.8mgを添加し常法 により打錠して、部分アルファ化デンプンおよび界面活 性剤または有機酸の塩を添加せずに調合した組成物 a (錠剤)を得た。得られた錠剤の直径は8mmであっ た。

【0036】参考例2(組成物b)

微粒化した化合物A100mgをHPC-L3mgを用いて 撹拌造粒法により造粒したのちPCS29.3mg、HPC-L27mg、PVPPXL-1018mg、アドソリダー101

0. 9 mg、Mg-St 1. 8 mgを添加し常法により打

錠して、界面活性剤または有機酸の塩を添加せずに調合 した組成物b(錠剤)を得た。

【0037】参考例3(組成物c)

組成物 b を実施例 1 2 と同じ方法で被服して組成物 c (被覆剤)を得た。

【0038】参考例4(組成物d)

化合物Aおよび化合物Aに対し4%となるようにクエン酸三ナトリウムを粉末のまま混合する以外は、実施例1で用いられている添加剤を添加した後打錠し組成物d(錠剤)を得た。

【0039】実施例および参考例で得られた各製剤について崩壊性, 化合物Aの溶出性および吸収性について比較した結果を以下に説明する。

【0040】試験例1

*実施例1で得られた組成物1、参考例1で得られた組成物 a および参考例2で得られた組成物 b の崩壊試験および硬度の測定に関する比較試験を行った。また、組成物1と組成物 b に関しては溶出試験の比較試験を行った。崩壊試験は日本薬局方第12改正一般試験法崩壊試験法に従い試験液として精製水を用いた。硬度は、錠剤破壊強度測定器(富山産業株式会社製)を用いて測定した。溶出試験は日本薬局方第12改正一般試験法溶出試験法第2法に準じ、パドル回転数を100回転とし、試験液として10精製水〔日本薬局方指定〕を用いた。

【0041】崩壊試験及び硬度測定の結果を第1表に、 溶出試験の結果を図1に示す。

[0042]

【表1】

第 1 表

試験項目\組成物	組成物 1	組成物 a	組成物b
硬度試験の測定硬度(Kgf)	6.3	8. 5	8. 2
崩壊試験の測定崩壊時間 (分)	1 1. 0	14.6	18.4

【0043】第1表によれば、組成物1は組成物aおよび組成物bよりも早い崩壊時間を示した。また、図1によれば組成物1は界面活性剤を加えない組成物bよりも高い溶出効果を示した。

【0044】試験例2

実施例2、3で各々得られた組成物2、3および実施例※

※13、14で得られた組成物13、14に関して崩壊試験および硬度の測定を試験例1に準じて行った。

【0045】崩壊試験及び硬度測定の結果を第2表に示

[0046]

【表2】

第 2 表

試験項目\組成物	組成物 2	組成物3	組成物13	組成物14
硬度試験の 測定硬度(Kgf)	4.5	5. 5	2. 9	6. 2
崩壊試験の 測定崩壊時間 (分)	10.9	13.5	7. 2	16.2

【0047】試験例3

実施例 $4\sim11$ で各々得られた組成物 $4\sim11$ および参考例 2 で得られた有機酸塩を加えない組成物 b に関して崩壊試験、硬度の測定および溶出試験の比較を試験例 1 40 に準じて行った。

【0048】崩壊試験及び硬度測定の結果を第3表に、 溶出試験の結果を図2および図3に示す。

[0049]

10 【表3】

第 3 表

	試験項目	
組成物	硬度試験の 測定硬度 (Kgf)	崩壊試験の測定 崩壊時間(分) 精製水
4	6.8	3. 0
5	7. 3	5. 7
6	7. 2	5.6
7	6. 1	9.8
8	7.4	6.0
9	7. 3	4.6
1 0	6. 9	7. 9
1 1	7. 1	6. 9
b	7. 1	17.3

【0050】第3表によれば各実施例組成物の水における崩壊時間は、組成物りよりも短かった。また図2および図3によれば各実施例組成物の溶出率はいずれも組成物りよりも高かった。

【0051】試験例4

実施例12で得られた組成物12と参考例3で得られた組成物cについてビーグル犬を用いて化合物Aの吸収性を比較した。ビーグル犬を1群5頭とし、各製剤を1錠*30

*づつ水20mlと共に投与した。経時的に採血し、血漿中の化合物Aの濃度をHPLC法により測定した。

【0052】化合物Aの血漿中濃度推移を図4に薬動力学的パラメータ(血漿中濃度下面積、最高血漿中濃度)を第4表に示した。

[0053]

【表4】

第 4 表

	血漿中濃度下面積 (ng×h/ml)	最高血漿中濃度 (ng/ml)
組成物12	771.7	476.8
組成物c	3 2 5 . 1	173.4

【0054】図4によれば、クエン酸ナトリウムを添加した組成物12は、組成物cよりも体内の吸収が良く、血液中の貯留時間も長かった。また、第4表によれば、組成物12は血漿中濃度下面積(AUC0-8h)および最高血漿中濃度(Cmax)も高かった。

【0055】試験例5

実施例12で得られた組成物12と参考例3で得られた 組成物cについて、試験例1に示した方法により溶出試 験をおこなった。結果を図5に示す。図5によれば、組成物12のほうが溶出効果が高いことが示された。

40 【0056】試験例6

実施例4で得られた組成物4と参考例4で得られた組成物dについて、試験例1と同様の条件で崩壊試験および硬度測定を行った。結果を第5表に示す。

[0057]

【表5】

第 5 表

試験項目\組成物	組成物 4	組成物d
硬度(Kgf)	6.8	7.8
崩壊時間(分)	3. 0	8. 2

【0058】第5表によれば、組成物4および組成物dの硬度に差は無いものの、組成物4では崩壊時間が大幅に増加していた。さらに、組成物4および組成物dの打錠性を比較したところ、組成物dは打錠性が悪く打錠時 10にステイッキングを認めた。

[0059]

【発明の効果】本発明により、高含量の薬物を含有する にもかかわらず、打錠しやすく、溶出性および生体への 吸収性に優れた小型化された製剤を得ることができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】 組成物1と組成物bの溶出試験での比較 【符号の説明】

一● ・・・・組成物 1

─○ ・・・・・組成物 b

【図2】 組成物4~7と組成物bの溶出試験での比較 【符号の説明】

--×- ・・・・組成物 4

---- ・・・・・組成物 5

─□─ ・・・・組成物 6

-■- ・・・・組成物 7

【図3】 組成物8~11と組成物bの溶出試験での比

12

10 【符号の説明】

─●─ ・・・・組成物 8

--×-・・・・組成物 9

--- ・・・・組成物10

─■─ ••••組成物11

—○— · · · · · 組成物 b

【図4】 組成物12と組成物cの化合物Aの血漿中濃 度変化の比較

【符号の説明】

─● ・・・・組成物 1 2

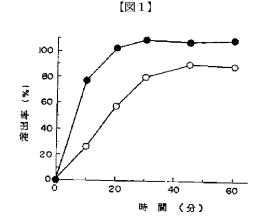
20 — ○ · · · · · 組成物 c

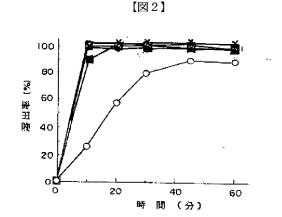
【図5】 組成物12と組成物cの化合物Aの溶出試験 での比較

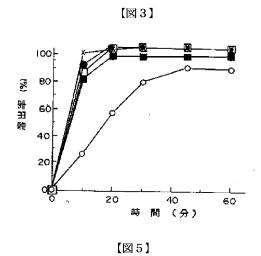
【符号の説明】

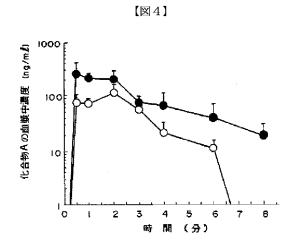
一● · · · · · 組成物 1 2

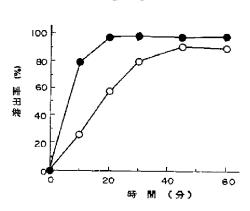
—○— ••••組成物 c











フロントページの続き

(51) Int.Cl. ⁶	識別記号	庁内整理番号	FΙ		技術表示箇所
A 6 1 K 4	7/12		A 6 1 K	47/12	E
4	7/16			47/16	E
4	7/36			47/36	В